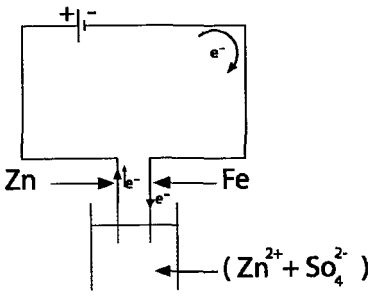
3

1.



2.

a. Au niveau de l'anode :

$$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$$

Au niveau de la cathode :

$$Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn$$

L'équation de la réaction

$$Zn + Zn^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Zn$$

b. Après une durée assez longue de l'électrolyse l'électrode de fer se recouvre de zinc, des que l'électrode de zinc se dégrade.

c. _ On put secourir un métal par une couche d'un autre métal : zingage.

- On peut obtenir un métal pur à la cathode : affinage des métaux.

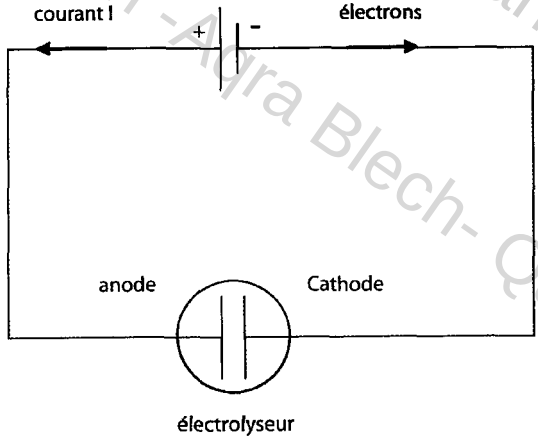
3) $\frac{m}{M} = \frac{Q}{2F} \quad \Rightarrow m = \frac{QM}{2F}$

Or $Q = It$ d'où $m = \frac{ItM}{2F}$

AN $m = \frac{0,5 \times 10 \times 60 \times 65,4}{2 \times 96500} = 0,1g$

4

1-



Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn